**Nazwisko i imię:** Grupa: Data:

# Sprawozdanie z ćwiczenia 3

1. **Wpływ stosunku molowego kwasu do soli na pH buforu**

Uzupełnij tabelę:

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| numer  zlewki | 0,1M **CH3COOH**  [cm3] | 0,1M **CH3COONa**  [cm3] | H2O destylowana [cm3] | pH | n kwasu  n soli |
| **1**  **2** | 20  10 | 10  20 | 10  10 |  |  |

Obliczenia:

Wniosek (jak zmiana stosunku kwas/sól w mieszaninie buforowej wpływa na pH buforu):

1. **Wpływ stężenia buforu na zmiany pH w wyniku zakwaszenia**

Uzupełnij tabelę:

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| numer  zlewki | V [cm3]  **Bufor fosforanowy** | | V [cm3]  H2O | pH1 | V [cm3]  dodanego 0,05M HCl | pH2 | ΔpH |
| 0,1M | 0,01M |
| **1** | 40 | — | — |  | 2 |  |  |
| **2** | — | 40 | — |  | 2 |  |  |
| **3** | — | — | 40 |  | 2 |  |  |

Wnioski (ocenić zależność między stężeniem buforu a zmianami pH buforu i wody po dodaniu mocnego kwasu):